

EUROPEAN PATENT OFFICE

TO-EP-1455 7-4LTO-1

PUBLICATION NUMBER

Patent Abstracts of Japan

61291942

PUBLICATION DATE

22-12-86

APPLICATION DATE

19-06-85

APPLICATION NUMBER

60133479

APPLICANT: KAWASOU DENZAI KOGYO KK;

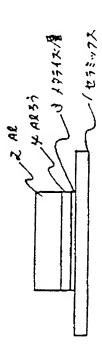
INVENTOR: OKAMOTO IKUO;

INT.CL.

C22C 21/02 C04B 37/02

TITLE

: ALLOY FOR METALLIZING



ABSTRACT: PURPOSE: To obtain an alloy for metallizing capable of easily joining ceramics to an Al material at a relatively low temp. with high strength by adding a prescribed amount of Si to AI.

> CONSTITUTION: This alloy for metallizing ceramics consists of 0.5~20wt% Si and the balance Al. Powder of the alloy is spread on the surface of ceramics 1 to be joined or a plate of the alloy is placed on the surface, and they are heated to the m.p. of the alloy or above in vacuum, an inert gas or a reducing atmosphere. Si in the alloy diffuses in the ceramics, forming a firm metallizing layer 3. Al solder 4 is then held between the layer 3 and AI or an AI alloy as a base material 2 and heated in vacuum or an inert gas. The solder 4 diffuses evenly between the layer 3 and the base material 2 and can firmly join the ceramics 1 to the base material 2.

COPYRIGHT: (C)1986,JPO&Japio

⑲ 日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公開

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭61-291942

⑤Int.Cl.⁴

識別記号

庁内整理番号

49公開 昭和61年(1986)12月22日

C 22 C 21/02 C 04 B 37/02 6411-4K 7106-4G

審査請求 有 発明の数 2 (全4頁)

◎発明の名称

メタライズ用合金

②特 願 昭60-133479

郊出 願 昭60(1985)6月19日

砂発明者 奈賀

正 明

箕面市大字栗生外院7-118

⑫発 明 者 岡 本

郁 男

箕面市大字栗生間谷240-258

⑪出願人 奈賀 正明

質面市大字栗生外院7-118

①出 願 人 岡 本 郁 男

箕面市大字栗生間谷240-258 大阪市西区西本町1丁目7番10号

⑪出 顋 人 川惣電材工業株式会社

明報書

1. 発明の名称

メタライズ用合金

2, 特許請求の範囲

(1)。 重量比でSi 0,5~20%を含有し、 残部がA&及び不可避的不純物からなるセラミックスのメタライズ用合金。

(2). セラミックスの接合面上に、重量比でSiの、5~20%を含有し、残部がAl及び不可避的不統物からなるセラミックスのメタライズ用合金を、粉末塗布、または板状粒置して、真空中、カイズ面間、またはそのメタライズ面ととのより、Al合金母材間に、Al分うを挟在せしることを特徴とする、セラミックスのメタライズ接合法。3.発明の詳細な説明

(A) [産業上の利用分野]

本発明は、セラミックスとセラミックス、ある

いはセラミックスとAlまたはAl合金を接合できるノタライズ用合金と、そのメタライズ接合法に係るもので、セラミックスとAlまたはAl合金相互間の、接合を比較的低温で容易に、かつ高強度に接合できる、メタライズ用合金、ならびにその接合法に関するものである。

(B) 〔従来の技術〕

セラミックスとAlまたはAl合金を接合するには、従来、活性金属法や、高融点金属法、あるいはMo-Mn法等により、セラミックス面にメタライズした後、そのメタライズ面にニッケルメッキ等を施した上、Alろう材を使用してAlまたはAl合金を接合するという複雑な製法がとられ、いずれも高温処理で、高温炉を必要とし、設備費も高く、またメッキ工程を要する等、製造過程も複雑であり、製造コストも高くなる等の不都合があった

またセラミックスにAlによりメタライズをすることもできるが、十分な接合強度を得ることは困難であった。

その他活性金属法は、Ti、Zr等の活性金属を使用するためメタライズ過程において酸化しやすく、その酸化物がメタライズ層に残留してノタライズ強度を低下したり、粉末を完全均一に混合することは非常に困難であり、その為のメタライズ個の不均一性に基づく、メタライズ強度の低下を招く不都合があった。

また、Mo-Mn法はMoとMnの資粉末を有機パインダでペイント状にしたものを、セラミックスの表面に塗布して、加湿水業または加湿フ。ーミングガス(Hz/Nz)中において、1573~1973Kでメタライジングし、そのメタライズ面にNi/ッキを施した後、ろう材を使用して接合金属とろう付けする方法である為、製造設備や製造方法が容易でなく、高温処理を伴なう為、高温炉を必要とし、設備費が高くなり、製造コストが高くなる。

更に、これらは高温処理のため、セラミックス も高温に良く耐えるものの使用に限定される等の 制約があり、決して使いがっての良いものではな

重量比で、Si 0.5~20%と、残部がAl及び不可避的不純物からなるセラミックスのメタライズ用合金である。

即ち、重量比で 0.5~20%の Siと残部 A l を、真空中または不活性ガス中で、合金化したもので、必要に応じて粉末状またはシート状等として使用するものである。なお、微粉末の粒度は、セラミックスへの塗布方法に応じて使用しやすい粒度とすることができる。

このメタライズ用合金粉末によるメタライズ法は、メタライズ合金粉末にパインダを加えてペースト状とし、セラミックスに塗布後、真空中または不活性ガス中または還元性雰囲気中でメタライズするものである。

例えば、本発明の所要粒度のメタライズ用合金粉末を、メタクリレート、ニトロセルローズあるいはテレビン油等のいずれかの有機バインダーを加えてベースト状とし、第1回に示すようなセラミックス1例えばAI2の、等のA12の接合個所に

かった。

また、活性金属法と同様に簽粉末を混合して、 使用するが、均一な混合は困難であり、従って不 均一なノタライズになる心配があった。

(C) 「{ 発明が解決しようとする問題点 }

本発明は、上記したような活性金属法や高融点金属法あるいはMo-Mn法等、従来のメタライズ金属や接合法より低温の処理が可能化等の変質をした。常に均一な成分を保持し、メタライズが変易で、かつ酸化等の変質をいまるもので、特にセラミックスとセラミックスともうまったは、Aleを金のメタライズ接合に有効な、メタライズ用合金、ならびにメタライズ接合法を提供するものである。

(D) [問題点を解決するための手段]

本発明は、セラミックスとセラミックス、あるいはセラミックスとAlまたはAl合金相互間を容易高強度に接合するためのメタライズ用の合金であり、

スクリーン印刷または刷毛塗り等により塗布後、 真空中または不活性ガスあるいは還元性雰囲気中 でメタライズ用合金の融点(850K~973K) 以上に加熱すれば、メタライズ用合金粉末中のS iがセラミックス中に拡散して強固なメタライズ 層3が形成される。

また本発明のノタライズ用合金のシート状のものを使用してノタライズする場合は第1図に示すようにセラミックス1のAℓ2の接合個所に本発明のノタライズ用合金を載置後、真空中または不活性がスあるいは還元性雰囲気中でメタライズ用合金の酸点以上に加熱すれば、メタライズ用合金中のSiがセラミックス中に拡散して強固なメタライズ層3が形成される。

次にメタライズ暦3とAl2間に、第1図に示すようにAlろう4例えば4004を挟在せしめた後、真空中または不活性ガス中にて加熱ろう付けすれば、Alろう4はノタライズ層3とAl2の間に満遍無く拡散して、強固に接合される。

具体的には、第2図(*)に示すように、例えば

特開昭61-291942(3)

Al₂O₃1に本発明のノタライズ用合金Al-10 Si(Si,10%-Al,90%)により、真空中または不活性ガス中あるいは還元性雰囲気中で、1373K,3.6KSecの条件でメタライズしたAl₂O₃1のノタライズ層3とAl母材2との間にAlb j4例えば4004を挟んで883K,180 Secで接合すれば、第2図(b)に示すようにAlb j4例えば4004中のAlはAl母材2中に、Sity タライズ層3(Al-Si)中に拡散して、強固に接合するものである。

(E) (発明の効果)

従来の活性金属法では、活性金属のTiやZrと、 低融点合金を作るCuやNiあるいはAg等の粉末 混合が均一にならないためと、活性金属の酸化等 による変質や、メタライズ部に酸化物の残留等に より、各部均一な接合が困難で、接合製品にばら つきを生ずる等して、均一強固な接合が困難であっ た。

また、高融点金属法においても、例えばMo、 Mo等の混合において、同様に均一な混合が困難

の1173 K 前後と低くして、メタライズを容易にし、メタライズのコスト低減を可能にするものである。

更に本発明のノタライズ合金の特徴は、前記したようにノタライズ層がセラミックスに強固かつ均一に、しかも数密で常に製品にばらつき無く均一に形成されることである。

次に本発明のノタライズ用合金によるノタライズ接合の強度は、第4図に示すように、例えばAℓ10,にAℓでノタライズしたものと、本発明の例えばAℓ-10%5i)によりノタライズしたものに、それぞれそのノタライズ面にAℓ3う4004を用いて、接合条件883K,180Sec(白棒グラフ)および900Sec(斜線棒グラフ)で、Aℓを接合したときの、破壊剪断応力を比較すると、Aℓ10,にAℓでノタライズした場合(I:Aℓ)の破壊剪断応力が約50MPaであるのに対し、本発明のAℓ-10Siでノタライズした場合(I:Aℓ)の破壊剪断応力が約50MPaであるのに対し、本発明のAℓ-10Siでノタライズした場合(I:Aℓ-Si)の破壊剪断応力は約90MPaで、2倍近い接合強度を示している。

という問題がある上、 高温処理を必要とするため、 製造が容易でなく、製造設備費も高く、 ノタライ ズするセラミックスも高温によく耐えるものに限 定される等の制約があり、 またノタライズ面にノッ キを施きなくてはならないといった、 煩わしきが あった。

本発明のメタライズ用合金においては、0.5~20%のSiと残部Alを真空中または不活性ガス中で、合金化して、混合の不均一性をなくし、常に均一性を保持できるようにした。

また、本発明のノタライズ用合金の組成において、Siを0.5~20%としたことによりノタライズのときのSiのセラミックス内への拡散をよくして、メタライズ強度をあげるとともに、濡れ性も難3図に示すようにAle体の接触角(漏性の目安となるもので、Al2O,面と液体金属のなす角度)と同程度の50°近くであり、流動性も優めて良好で浸透しやすく、ノタライズ温度も低い等作業性も良好である。

メタライズ温度もこの種のろう材としては低温

次ぎに第5図はセラミックスとセラミックスをAlと本発明のAl-10Siにより、接合条件1373K,1.8KSecで、それぞれ接合した場合の破壊剪断応力の比較で、AlによりノタライズしたAl2O, 接合体と本発明のノタライズ法によるAl2O, /Al-10Si/Al2O, 接合体の、破壊剪断応力に対する試験温度ののションを体の、破壊剪断応力に対する試験温度の影響は第5図に示すように、室温において、Alによりノタライズしたもの(〇印)が78MPaに対し、本発明のAl-10%Siによりメタライズしたもの(△印)が135MPaと、約1.7倍の高い持合強度を示し、以後550KまではAlによるノタライズよりも優れた接合強度を示し、更に700K前後でもAlによるノタライズよりも優れた接合強度を示した。

以上のように本発明のメタライズ用合金、並びに接合法は、化学的に安定で、ノタライズ温度も比較的に低温で、ノタライズ作業も容易であり、ノタライズ層も強固で、緻密かつ均一である。
そしてセラミックスとセラミックス、あるいは

セラミックスとAlsたはその合金間の接合において優れた接合機能を発揮することを特徴とする。 メタライズ用合金並びに接合法である。

4. 図面の簡単な説明

第1 図は本発明の説明用断面図、

第2図は本発明のメタライズ接合法の説明図並 びに接合構造図、

第3図は1373KにおれるAℓ中に含有されるSi量の変化による濃性への影響説明図、

第4回はAl.O,をAlまたはAl-10Siでノタライズ後Alろう4004を用いて、883K, 180Secおよび900Secのろう付条件でAl とろう付接合したAl,O,/Al接合体の破壊剪断応力比較図、

第 5 図は 1 3 7 3 K, 1 . 8 K Secの ろう付条件における A ℓ 2 O . / A ℓ / A ℓ 2 O . 接合体と、 A ℓ 2 O . / A ℓ - 1 O S i / A ℓ 2 O . 接合体の 破 壊 剪 断 応 力 に 対 する 試験 温度 の影 響比 較 図。

1 はセラミックス、 2 は A l、 3 は メ タ ラ イ ズ 順、 4 は A l ろ う。

